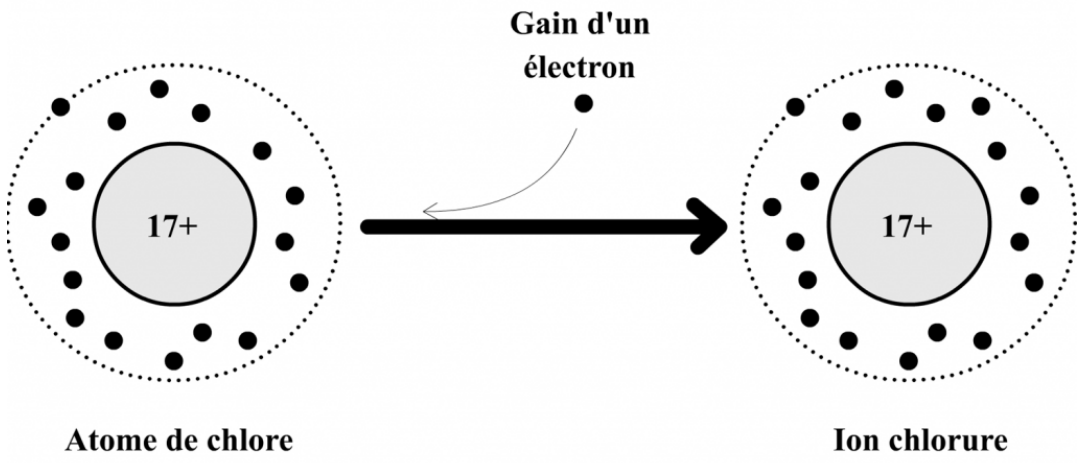
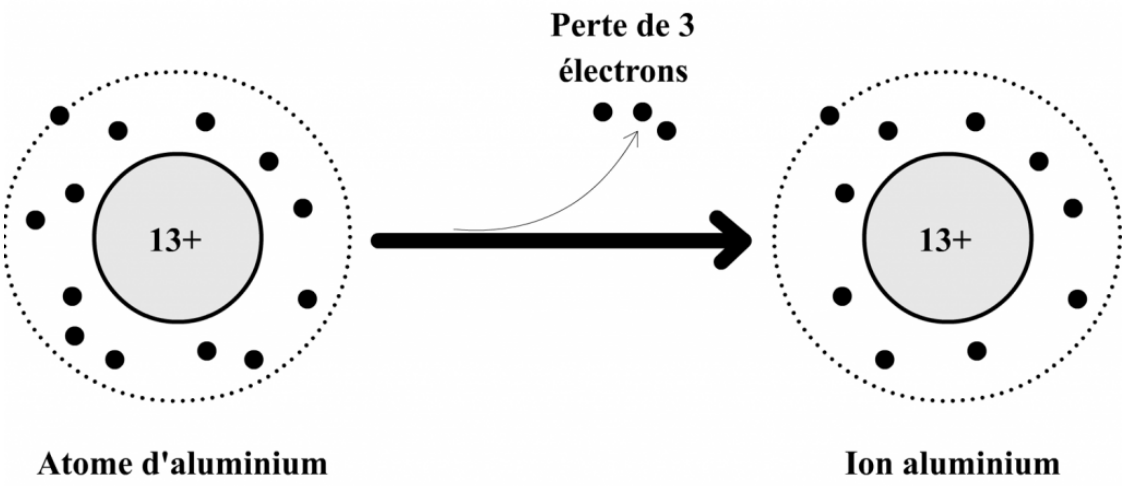
Prénom :	Date :	Classe :
Nom :	Sciences Physique	Collège

Un **ion** est une espèce chimique électriquement chargée — atome ou groupes d'atomes — qui a gagné ou perdu un ou plusieurs électrons. Un ion n'est donc pas électriquement neutre. La valeur de la charge électrique est indiquée en exposant à la fin de la formule chimique de l'ion, en multiple de la charge élémentaire *e*. [Wikipedia.]

Charge d'un électron e = - 1,602.10^{-19} C ; charge du proton p = + 1,602.10^{-19} C en coulombs
(Ce n'est pas à apprendre)

Formation de l'ion chlorure à partir d'un atome de chlore



Formation de l'ion aluminium à partir d'un atome d'aluminium